PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

JΡ

(51) 国際特許分類 5

C07H 17/00, 17/08 // A61K 31/71

(11) 国際公開番号

WO 92/09614

A1

(43) 国際公開日

1992年6月11日(11.06.1992)

(21)国際出願番号

PCT/JP91/01608

(22) 国際出頭日

1991年11月22日(22.11.91)

(30)優先権データ

特顯平2/326529

1990年11月28日(28.11.90)

(81) 指定国 AT(欧州华

AT(欧州特許),BE(欧州特許),CA, CH(欧州特許),

DE(欧州特許),DK(欧州特許),ES(欧州特許),FR(欧州特許),

GB(欧州特許),GR(欧州特許),IT(欧州特許),JP, KR,

LU(欧州特許), NL(欧州特許), SE(欧州特許), US.

添付公開書類

国際調金報告查

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

大正製薬株式会社

(TAISHO PHARMACEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP]

〒171 東京都登島区高田3丁目24番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者; および

(75)発明者/出願人(米国についてのみ)

樫村政人(KASHIMURA, Masato)[JP/JP]

〒330 埼玉県大宮市島町702番地の12

ライオンズガーデン東大宮壱番館802号室 Saitama,(JP)

朝賀俊文(ASAKA, Toshifumi)[JP/JP]

〒365 埼玉県鴻巣市糠田2843番地2 Saitama, (JP)

森本繁夫(MORIMOTO, Shigeo)[JP/JP]

〒342 埼玉県北葛飾郡吉川町大字平招2050 Saitama, (JP)

畑山勝男(HATAYAMA, Katsuo)[JP/JP]

〒330 埼玉県大宮市堀崎町1200番地の215

堀崎町団地35-3 Saitama, (JP)

(74) 代理人

弁理士 北川富造(KITAGAWA, Tomizo)

〒171 東京都豊島区高田3丁目24番1号

大正製薬株式会社内 Tokyo, (JP)

(54) Title: 6-O-METHYLERYTHROMYCIN A DERIVATIVE

(54) 発明の名称 6-0-メチルエリスロマイシンA誘導体

(57) Abstract

A 6-O-methylerythromycin A derivative represented by general formula (I) and pharmaceutically acceptable salts thereof, having a potent antibacterial activity against gram-negative bacteria and a more potent activity against gram-positive bacteria than that of known compounds. In the said formula, R^1 and R^2 represent each hydrogen or C_1 to C_3 alkyl, and A represents nitrogen or $N \rightarrow O$.

グラム陰性菌に対して抗菌活性が強く、かつグラム陽性菌に対しても従来知られている化合物より一層強い効力を有する新規エリスロマイシンA誘導体を提供することを目的とする。

本発明は、式

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3

(式中、 R^1 および R^2 は水素原子または炭素原子数 $1 \sim 3$ のアルキル基を示し、A は窒素原子または $N \rightarrow 0$ 基を示す。)で表される 6 - 0 - x チルエリスロマイシン A 誘導体およびそれらの製薬学上許容し得る塩である。

憤報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出類のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

ES スペインラス FR ファボニアリス GA ギーギーリング GB イギリング ML マリ AT オーストリア MN モンゴル MR モーリタニア MW マラウイ AU オーストラリア BB パルバードス NL オランダ NO ノルウェー PL ボーランド BE ベルギー ブルキナ・ファソ ブルカリア BG BJ BR RO ルーマニア ベナン ハンガー日本 ΗÜ ブラジル RO ルー・デート SD スー・デーン SE スウェーデン SN セネガル SU^tソヴィエト連邦 TD チャード IT ァックル カナダ 中央アフリカ共和国 CA 朝鮮民主主義人民共和国 KΡ CH CG コンゴースイス 朝鮮民土土養人民共和大韓民国 リヒデンシェタイン スリランカ ルクセンブルグ KR コート・シボアール LI TG トー US 米国 CM カメルーン CS チェコスロ DE ドイツ LK ナミコスロバキア ドイツ ĹÜ モナコマグガスカル DK デンマーク

⁺SUの指定はロシア連邦の指定としての効力を有する。しかし、その指定が旧ソヴィエト連邦のロシア連邦以外の他の国で効力を 有するかは不明である。

明 細 書

6-0-メチルエリスロマイシン A 誘導体

技術分野

本発明は細菌感染症の化学療法に使用するための抗生物質に関し、更に詳しくはグラム陰性菌に対しても高い抗菌活性を示すエリスロマイシンA誘導体、その製薬学上許容し得る塩およびこれらの製造中間体に関する。

背景技術

マクロライド系抗生物質エリスロマイシンAは多くのグラム陽性菌、マイコプラズマなどに対して望ましい抗菌活性を示し、臨床的に広く使用されている。しかし、エリスロマイシンAはグラム陰性菌に対しては抗菌活性が弱く、充分な治療効果が期待できなかった。

本発明の目的は、グラム陰性菌に対して抗菌活性が強く、かつグラム陽性菌に対しても従来知られている化合物より一層強い効力を有する新規エリスロマイシンA誘導体を提供することにある。

発明の開示

本発明者らは、6~0~メチルエリスロマイシンAにおいて、1 1.1 2 位間を環状カルバメート体とし、さらにカルバメートの窒素原子と9 位とをエチレン鎖あるいは置換エチレン鎖を介し、環状イミン体またはニトロン体とした新規な三環性の母核構造を有する化合物が、グラム陽性菌に対して強い抗菌力を示すだけでなく、グラム陰性菌に対しても、強い抗菌力を示すことを見いだし、本発明を完成した。

すなわち、本発明は、下記式(1)

$$R^{1}$$
 R^{2}
 CH_{3}
 $CH_$

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3

(式中、 R はアセチル基またはトリメテルシリル基を示す。) で表される化合物である。

本発明において製薬学上許容し得る塩としては、例えば酢酸塩、プロピオン酸 塩、酪酸塩、ギ酸塩、トリフルオロ酢酸塩、マレイン酸塩、酒石酸塩、クエン酸 塩、ステアリン酸塩、コハク酸塩、エチルコハク酸塩、ラクトビオン酸塩、グルコン酸塩、ケルコヘプトン酸塩、安息香酸塩、メタンスルホン酸塩、エタンスルホン酸塩、2-ヒドロキシエタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、パラトルエンスルホン酸塩、ラウリル硫酸塩、リンゴ酸塩、アスパラギン酸塩、グルタミン酸塩、アジピン酸塩、システィン塩、塩酸塩、臭化水素酸塩、リン酸塩、硫酸塩、ヨウ化水素酸塩、ニコチン酸塩、シュウ酸塩、ピクリン酸塩、チオシアン酸塩、ウンデカン酸塩、アクリル酸ポリマー塩、カルボキシビニルポリマー塩などを挙げることができる。

本発明の式 (I) の化合物は、例えば、式 (II) の化合物から以下のようにして製造することができる。

すなわち、

(1) まず、式 (Ⅱ) の化合物を適当な溶媒 (例えば、アセトニトリル、テトラヒドロフランあるいはそれらの混合物など) 中、下記式 (Ⅲ)

$$R^{1}$$
 R^{2} $H_{2}N-C-CH_{2}-NH_{2}$ (III)

(式中、R 1 およびR 2 は前記と同意義である。)で表わされるジアミンと反応させ、下記式(IV)

$$R^{1}$$
 R^{2}
 NH_{2} CH_{3}
 $CH_$

(式中、 R ¹および R ²は前記と同意義であり、 R はトリメチルシリル基またはア セチル基である。)で表わされる化合物とすることができる。

(2) 次に、式(IV)の化合物のトリメチルシリル基をテトラノルマルプチルアンモニウムフロリドもしくは適当な酸(例えば、ギ酸、酢酸など)で処理することにより除去し、また式(IV)の化合物においてRがアセチル基の化合物の場合にはアセチル基をメタノール中加熱処理することにより除去した後、エタノール中、少過剰の酢酸と煮沸することにより、式(I)においてAが窒素原子である本発明の化合物を得ることができる。

脱トリメチルシリル化に酸を用いた場合は、脱トリメチルシリル化と同時に9位への環化反応が進行し、式(!)においてAが窒素原子である本発明の化合物を得ることができる場合がある。

(3) 式(I)においてAが N→O 基である化合物は、式(I)においてAが 窒素原子である化合物をメタクロロ過安息香酸により酸化後、トリフェニルホス フィンを用いて酸化された3′位のジメチルアミノ基を再生することにより得る ことができる。

ところで、出発物質である式 (II) の化合物は新規な化合物であり、6-0-メチルエリスロマイシンAから以下のような方法で製造することができる。

(1) 式 (II) において R がトリメチルシリル基である化合物の場合

まず、6-0-メテルエリスロマイシンAをトリメチルシリル化剤 [例えば、1.1.1.3.3.3.3-ヘキサメチルジシラザン、トリメチルクロルシラン、ビス(トリメチルシリル)アセタミドなど]と反応させて、2′.4″-0-ビスートリメチルシリル 6-0-メチルエリスロマイシンAとし、次いで適当な溶媒(例えば、N.N-ジメチルホルムアミド、N-メチルピロリドン、テトラヒドロフラン、アセトニトリルまたはそれらの混合溶媒など)中、室温で過剰のN.N′-カルボニルジイミダゾール及び適当な塩基(例えば、水素化ナトリウム、ナトリウムビスートリメチルシリルアミドなど)と反応させることにより得ることができる。(2) 式(II)においてRがアセチル基である化合物の場合

まず、6-0-メチルエリスロマイシンAを炭酸エチレンおよび炭酸カリウムと反応させることにより10.11-アンヒドロ 6-0-メチルエリスロマイシ

ンAとした後、無水酢酸および炭酸カリウムと反応させて 2 ′ - O - アセチル化し、続いて塩化メチレン中、少過剰のピリジン及びトリメチルクロロシランと反応させることにより、 2 ′ - O - アセチルー 1 O . 1 1 - アンヒドロー 4 ″ - O - トリメチルシリルー 6 - O - メチルエリスロマイシンA を得ることができる。 これを適当な溶媒(例えば、 N . N - ジメチルホルムアミド、 N - メチルピロリドン、テトラヒドロフラン、アセトニトリルまたはそれらの混合溶媒など)中、 室温で N . N ′ - カルボニルジイミダゾール及び適当な塩基(例えば、水素化ナトリウム、ナトリウムビス - トリメチルシリルアミドなど)と反応させることにより式(川)において R がアセチル基である化合物を得ることができる。

本発明の式(I)の化合物は、錠剤、カプセル剤、粉剤、トローチ剤、軟膏、 懸濁液、溶液などの剤形に調製し、経口的または非経口的に投与することができる。上記各製剤は、常用の賦形剤(例えば、結晶セルロース、デンプン、乳糖など)、結合剤(例えば、ヒドロキシプロピルセルロース、ポリビニルピロリドンなど)、滑沢剤(例えば、ステアリン酸マグネシウム、タルクなど)などを用いて常法(例えば、第12改正日本薬局方に規定する方法)により製造することができる。式(I)の化合物の投与量は、患者の症状、年齢、体重などによって異なるが、通常、成人に対して50~2、000mgを1日1~4回に分けて投与する。

発明を実施するための最良の形態

次に実施例及び試験例により本発明をさらに詳細に説明する。

実施例1

<u>11-アミノ-9-N.11-N-サイクリック エチレン-9-デオキソー1</u> <u>1-デオキシ-6-O-メチルエリスロマイシンA 9-イミン 11-N.12-</u> O-サイクリック カルバメートの製造

(1) 6-0-メチルエリスロマイシンA 20.0g(26.7ミリモル)をN.N-ジメチルホルムアミド200mlに溶解し、塩化アンモニウム1.43g(26.7ミリモル)を加え、室温にて1.1.1.3.3.3.3-ヘキサメチルジシラザン14.1ml(66.8ミリモル)を滴下し、そのまま3時間攪拌した。反応液に水を注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水および飽和食塩水で洗浄後、

PCT/JP91/01608

無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下酢酸エチルを留去後、アセトニトリ ルから結晶化を行い22.4gの2′.4″-0-ビス(トリメチルシリル)-6 - O - メチルエリスロマイシン A を得た。

m.p. 106~108℃および177~180℃

(2)上記(1)で得た化合物 2 0 . 3 g (2 2 . 8 ミリモル)および N . N ´ー カルボニルジイミダゾール18.5g(114.1ミリモル)をN,Nージメチルホ ルムアミド/テトラヒドロフラン(3/1)の混合溶媒200mlに溶解し、水 冷下60%水素化ナトリウム3.0g(75.0ミリモル)を加え、そのまま15 分間攪拌した。反応液に水を注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水および飽 和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。 減圧下酢酸エチルを留 去後、アセトニトリルから結晶化を行い21.8gの10,11-アンヒドロ-1 2 - 0 - イミダゾリルカルボニル- 2′, 4′ - 0 - ビス(トリメチルシリル)-6 - O - メチルエリスロマイシン A を得た。

m.p. 155~158℃

Mass (FAB) m/z; 968 [MH] *

¹H-NMR (300MHz, CDC | ₃) δ (ppm);

- 0. 04 (9H,TMS), 0. 17 (9H,TMS),
- 2. 21 [6 H, 3' N (C H₃)₂], 3. 26 (3 H, 6 O C H₃),
- 3. $31(3^{\circ}-0CH_3)$, 6. 79(1H.11),
- 7. 06.7. 37.8. 08 (3H.イミダゾール)
- $^{13}C-NMR$ (75MHz,CDCl₃) δ (ppm);
 - 0. 9 (TMS), 1. 0 (TMS), 40. 8 [3'-N (CH₃)₂],
 - 49.8(3"-OCH₃), 51.0(6-OCH₃),
 - 117. 2.130. 9.137. 0 (イミダゾール), 138. 5 (11),
 - 1 4 5. 9 (1 2 0 C O)
- (3) 上記 (2) で得た化合物 2 0 . 1 g (2 0 . 8 ミリモル) をアセトニトリ ル/テトラヒドロフラン(4/1)の混合溶媒200mlに溶解し、エチレンジ アミン13.9ml(207.9ミリモル)を加え、50°Cで2時間攪拌した。 減 圧下、溶媒を留去後、残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水およ

び飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。 減圧下酢酸エチルを留去し、22.0gの白色泡状物質を得た。 さらにこのものをテトラヒドロフラン200mlに溶解し、テトラノルマルブチルアンモニウムフロリド7.3g(27.9ミリモル)を加え、室温で2時間攪拌した。 減圧下、溶媒を留去後、残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液および水を注ぎ、クロロホルムで抽出した。 有機層を水および飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。 減圧下クロロホルムを留去し11-(2-アミノ)エチルアミノー11-デオキシー6-0-メチルエリスロマイシンA 11-N.12-0-サイクリック カルバメート19.1gを白色泡状物質として得た。

(4) 上記(3)で得た化合物17.0g(20.9ミリモル)をエタノール170mlに溶解し、酢酸1.8ml(31.4ミリモル)を加え、3.5時間加熱還流を行った。反応後、減圧下溶媒を留去し、残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液および水を注ぎ、クロロホルムで抽出した。有機層を水および飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下クロロホルムを留去後、残渣を酢酸エチルージクロロメタンの混合溶媒を用いて結晶化し、13.5gの標記化合物を白色結晶として得た。

m.p. 253~255℃

Mass (FAB) m/z; 798 [MH] [†]

 $^{1}H-NMR$ (300MHz,CDCl₃) δ (ppm);

- 2. 29 $[6H,3'-N(CH_3)_2]$, 3. 09 $(3H,6-OCH_3)$,
- 3. $33(3H,3"-OCH_3)$

 $^{13}C-NMR$ (75MHz.CDCl₃) δ (ppm);

40. 4 [3'-N(CH₃)₂], 42. 5 (NCH₂),

49.5(NCH₂, 3" - OCH₃), 50.1(6-OCH₃),

156. 3 (NCOO), 182. 8 (9)

実施例2

<u>11-アミノ-9-N.11-N-サイクリック(1-メチル)エチレン-9-</u> デオキソ-11-デオキシ-6-O-メチルエリスロマイシンA 9-イミン 1 1-N. 12-O-サイクリック カルバメートの製造 (1) 6 - O - メチルエリスロマイシンA 5 0 g (6 7 ミリモル)をN・N - ジメチルホルムアミド6 0 0 m I に溶解し、炭酸エチレン1 0 0 g (1・1 モル)および炭酸カリウム1 0 0 g (0・7 2 モル)を加え、9 0 ℃で2 1 時間攪拌した。反応後、反応液に水6・0 0 0 m I を注ぎ込み、析出物を濾取した。次いで析出物を酢酸エチル1・0 0 0 m I に溶解し、有機層を飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去後、アセトンから結晶化を行い2 1・7 g の 1 0・1 1 - アンヒドロー6 - O - メチルエリスロマイシンA を得た。

m.p. 256~258℃

Mass (SIMS) m/z; 730 [MH] †

¹H-NMR (400MHz,CDCl₃) δ (ppm);

- 2. 00 (3H,10-CH₃), 2. 27 [6H,3'-N (CH₃)₂],
- 3. 24 (3 H. 6 0 C H₃), 3. 31 (3 H, 3 * 0 C H₃)

 $^{13}C - NMR$ (100MHz, CDCl₃) δ (ppm);

20.8 (6-CH₃), 40.2 [3'-N (CH₃)₂],

49.4(3"-OCH₃), 50.7(6-OCH₃), 78.4(6),

138.7(11), 142.5(10), 175.1(1),

207.3(9)

(2) 上記で得た化合物25g(34.3ミリモル)をアセトン/ジクロロメタン(3/1)の混合溶媒290mlに溶解し、炭酸カリウム14.2g(102.7ミリモル)と無水酢酸 6.48ml(38.6ミリモル)を加え、室温で2時間攪拌した。反応液を濾過し、不溶物をアセトンで洗浄した。濾液と洗液を合わせ減圧下濃縮後、得られた残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、2′一〇一アセチルー10.11-アンヒドロー6-〇-メチルエリスロマイシンAを白色泡状物質として得た。

¹H-NMR (200MHz,CDCl₃) δ (ppm);

- 2. $0.5 (3H.2' OCOCH_3)$,
- 2. 30 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 15 (3H, 6-OCH₃),
- 3. $35(3H, 3"-OCH_3)$, 6. 53(1H, 11)

得られた白色泡状物質をジクロロメタン200mlに溶解し、ピリジン7.37ml(91.1ミリモル)およびトリメチルクロロシラン8.7ml(68.5ミリモル)を加え、室温で1時間攪拌した。反応液に水を注ぎ、充分に振盪後水層と有機層を分離した。有機層を滅圧下濃縮し、得られた残渣に酢酸エチルを加え、水で充分に洗浄後、有機層を飽和食塩水で洗い、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、得られた残渣をアセトニトリルから結晶化し20.4gの2′-〇-アセチルー10.11-アンヒドロー4″-〇-トリメチルシリルー6-〇-メチルエリスロマイシンAを白色結晶として得た。さらに結晶化の濾液を濃縮後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(アセトン: nーへキサン:トリエチルアミン=3:10:0.2)により精製し、上記化合物を更に4.7g得た。

1H-NMR (300MHz, CDC I₃) δ (ppm);

- 0.15(9H, 4"-OTMS),
- 2. 34 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 15 (3H, 6-OCH₃),
- 3. 33 (3H, $3^* OCH_3$), 6. 52 (1H, 11)
- (3) 上記(2)で得た化合物20.4g(24.2ミリモル)をN.Nージメチルホルムアミド/テトラヒドロフラン(10/1)の混合溶媒220mlに溶解し、室温でN.N′ーカルボニルジイミダゾール19.6g(120.9ミリモル)および60%水素化ナトリウム1.16g(29.0ミリモル)を加え、そのまま10分間攪拌を続けた。反応液に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、22.2gの2′ー0ーアセチルー10.11ーアンヒドロー12-0-イミダゾリルカルボニルー4″-0-トリメチルシリル-6-0-メチルエリスロマイシンAを白色泡状物質として得た。

Mass (FAB) m/z; 938 [MH] *

¹H-NMR (300MHz, CDC | 3) δ (ppm);

- 0. 17 (9 H, 4" O T M S),
- 2. 29 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 12 (3H, 6-OCH₃),
- 3. $32(3H, 3"-OCH_3), 6. 65(1H, 11),$

7. 06,7. 36,8. 08 (3H, イミダゾール)

 $^{13}C-NMR$ (75MHz.CDCl₃) δ (ppm);

- 0. 9 (4°-0 TMS), 40. 6 [3'-N (CH₃)₂],
- 49. $7(3^{\circ}-0CH_3)$, 50. $7(6-0CH_3)$,
- 145.8 (12-0C0), 170.0 (2'-0<u>C</u>OCH₃)
- (4) 上記(3)で得た化合物1.0g(1.1ミリモル)をアセトニトリル10mlに溶解し、1.2-ジアミノプロパン0.91ml(10.7ミリモル)を加え、50℃で3.5時間攪拌した。反応後、減圧下溶媒を留去し、残渣に水を注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、白色泡状物質を得た。このものは続いて10mlのメタノールに溶解し、3時間加熱還流を行った。減圧下メタノールを留去し、得られた残渣にエタノール10mlと99%ギ酸 0.08ml(2.1ミリモル)を加え、3時間加熱還流を行った。減圧下エタノールを留去し、得られた残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去後、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:アンモニア水=20:1:0.1)により精製し、0.28gの標記化合物を得た。

m.p. 251~254℃ (酢酸エチル-n-ヘキサンより結晶化)

Mass (FAB) m/z; 812 [MH] +

 $^{1}H-NMR$ (300MHz,CDCl₃) δ (ppm);

- 2. 30 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 08 (3H, 6-OCH₃),
- 3. $33(3H, 3^{*}-0CH_{3})$
- $^{13}C-NMR$ (75MHz,CDCl₃) δ (ppm);
 - 22. 9 $[9-NCH(\underline{C}H_3)CH_2N]$.
 - $40.3[3'-N(CH_3)_2]$
 - 48. 3 [9 NCH (CH₃) CH_2N].
 - 49.5(3"-OCH₃), 49.9(6-OCH₃),
 - 53. 4 [9-NCH (CH₃) CH₂N], 178. 8 (9)

実施例3

11-アミノ-9-N.11-N-サイクリック (1-メチル) エチレン-9-デオキソ-11-デオキシー6-O-メチルエリスロマイシンA 9-イミン11-N.12-O-サイクリック カルパメートの製造 [実施例2(4)で得られた化合物のサイクリック エチレン部分に関する一方のエピマーの製造]

(1) 実施例1の(2)で得た化合物3.0g(3.1ミリモル)をアセトニトリル/テトラヒドロフラン(3/1)40mlに溶解し、1.2ージアミノプロパン2.64ml(31.0ミリモル)を加え、50℃で5時間攪拌した。反応後、減圧下溶媒を留去し、残渣に水を注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、白色泡状物質を得た。このものは続いて30mlのテトラヒドロフランに溶解し、テトラノルマルブチルアンモニウムフルオリド1.22g(4.6ミリモル)を加え、1時間室温で攪拌した。先と同様の処理を行った後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:アンモニア水=20:1:0.1)により精製し、実施例2の(4)で得られた化合物1.1gと11ー(2ーアミノプロピル)アミノー11ーデオキシー6ー0ーメチルエリスロマイシンA11ーN.12-0ーサイクリック カルバメート1.3gを白色泡状物質として得た。

 $^{1}H-NMR$ (300MHz.CDCl₃) δ (ppm);

- 2. 30 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 04 (3H, 6-OCH₃),
- 3. 33 (3H, $3" OCH_3$)
- (2) 上記(1)で得た化合物1.1g(1.3ミリモル)をエタノール10m Iに溶解し、酢酸0.11mI(1.9ミリモル)を加え、27時間加熱還流を行った。反応後、減圧下溶媒を留去後、残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を 注ぎ、クロロホルムで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸 マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、シリカゲルカラムクロマトグ ラフィー(クロロホルム:メタノール:アンモニア水=20:1:0.1)により 精製し、0.68gの標記化合物を得た。

m.p. 246~249℃ (酢酸エチル-n-ヘキサンより結晶化) Mass (FAB) m/z; 812 [MH] ⁺ tH-NMR (300MHz, CDC | 3) δ (ppm);

- 2. 28 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 06 (3H, 6-OCH₃),
- 3. 33 (3H, $3^* 0 C H_3$)
- ¹³C NMR (75MHz, CDC | 3) δ (ppm);
 - 40. 3 [3'-N(CH₃)₂].
 - 48. 2 [9-NCH (CH₃) <u>C</u>H₂N], 49. 5 (3°-OCH₃),
 - 50. 2 (6-OCH₃), 55. 1 [9-NCH (CH₃) CH₂N],
 - 177.6(9)

実施例 4

11-アミノ-9-N.11-N-サイクリック (1.1-ジメチル) エチレン-9-デオキソ-11-デオキシ-6-O-メチルエリスロマイシンA 9-イミン 11-N.12-O-サイクリック カルバメートの製造

(1) 実施例2の(3)で得た化合物2g(2.2ミリモル)をアセトニトリル20mlに溶解し、1,2ージアミノー2ーメチルプロパン2.24ml(21.4ミリモル)を加え、50℃で6時間攪拌し、さらに室温にて15時間攪拌を続けた。反応後、滅圧下溶媒を留去し、残渣に水を注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。滅圧下溶媒を留去し、白色泡状物質を得た。このものは続いて20mlのメタノールに溶解し、4時間加熱還流を行った。反応液に99%ギ酸 0.2ml(5.3ミリモル)を加え、さらに2時間加熱還流を行った。減圧下メタノールを留去し、得られた残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、クロロホルムで抽出した。れた残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、クロロホルムで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、得られた残渣を酢酸エチルとジクロロメタンの混合溶媒から結晶化し、1.13gの11ー(2ーアミノー2ーメチル)プロピルアミノー11ーデオキシー6ー0ーメチルエリスロマイシンA 11ーN.12ー0ーサイクリックカルバメート体を得た。

Mass (FAB) m/z; 844 [MH] *

- $^{1}H-NMR$ (300MHz.CDCl₃) δ (ppm);
 - 2. 28 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 03 (3H, 6-OCH₃),

 $3.32(3H, 3^{\circ}-0CH_3)$

 $^{13}C-NMR$ (75MHz, CDCl₃) δ (ppm);

40. 3 [3'-N(CH₃)₂], 49. 5 (3"-OCH₃),

51. 1 (6-OCH₃), 52. 0 [9-N<u>C</u> (CH₃) ₂CH₂]

(2) 上記(1)で得た化合物1.0g(1.0ミリモル)をエタノール10m 「に溶解し、酢酸0.14m」(2.4ミリモル)を加え、40時間加熱還流を行った。減圧下エタノールを留去後、残渣に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、クロロホルムで抽出した。有機層を水、続いて飽和食塩水で洗い無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、白色泡状物質を得た。シリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:アンモニア水=20:1:0.1)により精製し、0.59gの11ーアミノー9ーN.11ーNーサイクリック (1.1ージメチル)エチレンー9ーデオキソー11ーデオキシー6ー0ーメチルエリスロマイシンA 9ーイミン 11ーN.12ーOーサイクリックカルバメートを得た。

m.p. 151~154℃ (アセトニトリルより結晶化)

Mass (FAB) m/z; 826 [MH] *

 $^{1}H-NMR$ (300MHz.CDCl₃) δ (ppm);

- 2. 29 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 09 (3H, 6-OCH₃),
 - 3. $33(3H, 3" OCH_3)$
- ¹³C-NMR (75MHz, CDC | 3) δ (ppm);
 - 40. 3 [3'-N(CH₃)₂], 49. 5 (3"-OCH₃),
 - 50. 1 $(6-OCH_3)$, 58. 7 $[9-NC(CH_3)_2CH_2]$.

1 7 5. 6 (9)

実施例5

<u>11-アミノ-9-N.11-N-サイクリック エチレン-9-デオキソー1</u> <u>1-デオキシ-6-O-メチルエリスロマイシンA 9-イミン 11-N.12-</u> <u>0-サイクリック カルバメート 9-N-オキシドの製造</u>

(1) 実施例1の(4)で得た化合物1.0g(1.3ミリモル)をクロロホルム10mlに溶解し、メタクロロ過安息香酸86.3mg(5.0ミリモル)を加え

室温で1時間攪拌した。反応液に2規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、抽出後、有機層を水および飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、1.06gの11ーアミノー9ーN.11ーNーサイクリック エチレンー9ーデオキソー11ーデオキシー6ー0ーメチルエリスロマイシンA 9ーイミン 11ーN.12ーOーサイクリックカルバメート 9.3′ーピスーNーオキシドを白色泡状物質として得た。

Mass (FAB) m/z; 830 [MH] +

¹H-NMR (300MHz.CDC | ₃) δ (ppm);

- 3. $19(3H, 6-0CH_3)$,
- 3. 22,3. 27 [6H, 3'-N (CH₃)₂],
- 3. 36 (3H, $3^{\circ} 0CH_3$)
- $^{13}C-NMR$ (75MHz,CDCl₃) δ (ppm);
 - 49. 6 (3" -0 C H₃), 51. 2 (6 -0 C H₃),
 - 5 2. 1.5 9. 0 [3'-N(CH₃)₂]
- (2)上記(1)で得た化合物 0.8 g (0.9 7 ミリモル)をテトラヒドロフラン 5 m ! に溶解し、トリフェニルホスフィン1.0 1 g (3.9 ミリモル)を加え、4時間加熱還流を行った。減圧下溶媒を留去し、残渣に2 規定水酸化ナトリウム溶液と水を注ぎ、酢酸エチルで抽出を行った。有機層を水および飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。減圧下溶媒を留去し、得られた残渣を酢酸エチル/n-ヘキサンの混合溶媒から結晶化を行い 0.5 2 g の標記化合物を白色結晶として得た。

m.p. 255~258℃

Mass (FAB) m/z; 814 [MH] +

¹H-NMR (300MHz,CDCl₃) δ (ppm);

- 2. 29 [6H, 3'-N (CH₃)₂], 3. 20 (3H, 6-OCH₃).
- 3. $33(3H, 3^{*}-OCH_{3})$
- 13C NMR (75MHz.CDC | 3) ō (ppm);
 - 40. 3 [3'-N (CH₃)₂], 49. 5 (3"-OCH₃),
 - 5 1. 2 (6-0 C H₃), 1 5 7. 9 (9)

試験例[抗菌活性試験]

感受性ディスク用培地(栄研化学製)を用い、本発明化合物の各試験菌に対する抗菌力を日本化学療法学会MIC測定法に準じて測定した。

比較薬剤としてエリスロマイシンA及び6-0-メチルエリスロマイシンAを用いた。その結果をMIC値(微生物生育最小阻止濃度mcg/mI)で表し第1表に示した。

試料 Α В C 菌名 B. subtilis ATCC6633 0.1 ≦ 0.05 ≦ 0.05 S. aureus 209P-JC 0.1 ≤ 0.05° ≦ 0.05 S. aureus Smith4 0.1 0.1 0.1 S. aureus BB 0.2 0.1 ≦ 0.05 S. epidermidis sp-al-10.2 0.1 ≤ 0.05 E. faecalis CSJ1212 0.78 0.78 0.39 E.coli NIHJ JC-2 100 50 12.5 E.coli CSJ1922 1 0 0 50 1 2.5 E.coli K-12 1 2.5 1 2.5 3.13 K.pneumoniae IF03317 2 5 2 5 6.25

第 1 表

注)表中の菌のうち、上の6種はグラム陽性菌、下の4種はグラム陰性菌である。また、試料A~Cは次の化合物を表わす。

試料A: エリスロマイシンA

試料 B: 6-0-メチルエリスロマイシンA

試料 C: 実施例 4 (2) で製造の化合物

産業上の利用可能性

本発明の式(I) 化合物は、グラム陽性菌のみならずグラム陰性菌に対しても強い抗菌活性を有するので、抗菌剤として有用である。また、式(II) の化合物は式(I) の化合物の中間体として有用である。

請求の範囲

(1)式

(2)式

(式中、Rはアセチル基またはトリメチルシリル基を示す。)で表される化合物。



International Application No PCT/JP91/01608

	IFICATION OF SUBJECT MATTER (if several classifi	International Application No E C I	 1	
	to International Patent Classification (IPC) or to both Natio			
	. C1 ⁵ C07H17/00, 17/08//A6		,	
II. FIELDS	SEARCHED			
	Minimum Document	tation Searched ⁷		
Classification	n System C	Classification Symbols		
IP				
	Documentation Searched other the to the Extent that such Documents	nan Minimum Documentation are Included in the Fields Searched 6		
	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT 9	ancieta of the relevant names reg 12	Relevant to Claim No. 13	
Category • \	Citation of Document, 11 with Indication, where appr		i	
A	JP, A, 51-128991 (Dr. Kar November 10, 1976 (10. 11 & DE, A, 2515075 & DE, A, & US, A, 4048306 & GB, A, & FR, A, 2306703	. 76) 2606030	1	
A	EP, A2, 184921 (Beecham G June 18, 1986 (18. 06. 86 & JP, A, 61-140598 & US,)	1	
A	JP, A, 02-76893 (Taisho P Co., Ltd.), March 16, 1990 (16. 03. 9 (Family: none)		1	
A	Journal of Organic Chemis No. 10, Pages 2340 to 234 W.R. Baker et al. "Modification of macrolid	5, (1988),		
* Special categories of cited documents: 10 "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filling date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed		"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention. "X" document of particular relevance: the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step. "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family		
IV. CERT	IFICATION			
Date of the	Actual Completion of the International Search	Date of Mailing of this International S	Search Report	
	ary 28, 1992 (28. 01. 92)	February 18, 199	2 (18. 02. 92	
Internation	al Searching Authority	Signature of Authorized Officer		
Japa	anese Patent Office			



I. 発明の属する分野の分類 国際特許分類 (IPC) Int. C L⁵

C07H17/00, 17/08//A61K31/71

Π.	国際	語音	を行	2	た	分野
----	----	----	----	---	---	----

調査を行った最小限資料

分類体系 分類記号

IPC

C07H17/00-17/08. A61K31/70, 31/71

最小限資料以外の資料で調査を行ったもの

Ⅲ. 関連する技術に関する文献

引用文献の カテゴリー ※	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
	JP, A, 51-128991(ドクトル カール トーメ - ゲゼルシャフト ミット ベシュレンクテル ヘフ ツング)。	1
	10.11月.1976(10.11.76) &DE. A. 2515075 & DE. A. 2606030 &US. A. 4048306 & GB, A. 1520963 &FR, A. 2306703	
1	EP. A2. 184921 (Beecham Group PLC), 18. 6月. 1986 (18. 06. 86) & JP. A. 61-140598 & US. A. 4743593	1
A	JP, A, 02-76893(大正製業株式会社), 16.3月,1990(16.03.90),(ファミリーなし)	1
A	Journal of Organic Chemistry, 53卷10号,	2

- #引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
- 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 苦しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
- 『〇』白頭による闘示、使用、展示等に喜及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の 日の後に公表された文献
- 「T」国際出頭日又は優先日の後に公表された文献であって出 頭と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解 のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新 規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の!以上の 文献との、当業者にとって自明である組合せによって進 歩性がないと考えられるもの

横

尾

「&」同一パテントファミリーの文献

N. 12 IE

国際調查機関

日本国特許庁 (ISA/JP)

権限のある職員

特許庁審査官

4 C | 7 8 2 2

僾

様式PCT/ISA/210(第2ページ) (1981年10月)

第2ページを	かりをいい。
(1	[傷の続き)
2 3 * M	140-45頁, (1988年), W.R. Baker et al. Modification of macrolide antibiotics
	の請求の範囲について国際調査を行わないときの意見
	 節囲については特許協力条約に基づく国際出願等に関する法律第8条第3項の規定によりこの国際
	艾しない。その理由は、次のとおりである。
1. 清求の	D範囲は、国際調査をすることを要しない事項を内容とするものである。
_	
2. 請求	D範囲は、有効な国際調査をすることができる程度にまで所定の要件を満たしていな
ł	※出願の部分に係るものである。
2 - 造束6	D範囲は、従属請求の範囲でありかつ PCT 規則 6. 4(a)第 2 文の規定に従って起草され
İ	
	it is
<u> </u>	の単一性の要件を満たしていないときの意見
次に述べる。	ようにこの国際出願には二以上の発明が含まれている。
1. 一遍点	して納付すべき手数料が指定した期間内に納付されたので、この国際調査報告は、国際出願のすべ
	コナール + 35 世の 第四について 作成した。
2. 三 違加	調金可能な請求の配面について自成した。 して納付すべき手数料が指定した期間内に一部分しか納付されなかったので、この国際調査報告は、
	料の納付があった発明に係る次の請求の範囲について作成した。
請水 一	の範囲 して納付すべき手数料が指定した期間内に納付されなかったので、この国際調査報告は、請求の範
・ 一 塩加 ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・	最初に記載された発明に係る次の請求の範囲について作成した。
·	
4 追加	の範囲して納付すべき手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査すること
	できたので、追加して納付すべき手数料の納付を命じなかった。
a tro	異議の申立てに関する注意 して納付すべき手数料の納付と同時に、追加手数料異議の申立てがされた。
追加	して約付すべき手数料の納付に際し、追加手数料異議の申立てがされなかった。

This Page Blank (uspro)